

туре также один атом хлора находится в *орто*-положении одного из колец. Конверсия смеси тетрахлорбифенилов составила 18%. В качестве продуктов идентифицированы только метиловые эфиры тетрахлорбифенилсульфокислот, масс-спектры которых соответствуют двум типам фрагментаций. В первом случае в масс-спектрах присутствует пик молекулярного иона $[M]^{++}$ максимальной интенсивности, характеристичным пиком является пик иона $[M-OCH_3]^+$. Распад соответствует данным работы [1]. Во втором случае интенсивность пика молекулярного иона $[M]^{++}$ составляет 20%, а базовым пиком является пик иона $[M-Cl]^+$. При сравнении с данными масс-спектров метилсульфоновых производных ПХБ установлено, что в первом случае образуются эфиры тетрахлорбифенилсульфокислот, в которых сульфогруппа находится в *пара*-положении одного из колец, во втором случае - в *орто*-положении [2].

1. Галимова А.Н., Плотникова К.А., Первова М.Г. и др. // Тез. докл. науч. конф. «Оргхим-2016». Санкт-Петербург, 2016. С. 76.

2. Buser H.-R., Zook D.R., Rappe C. // Anal. Chem. 1992. V. 64. P. 1176–1183.

ГИДРОКСИАЛКИЛИРОВАНИЕ 2-ГИДРОКСИАЦЕТОФЕНОНА ЦИКЛИЧЕСКИМИ КАРБОНАТАМИ

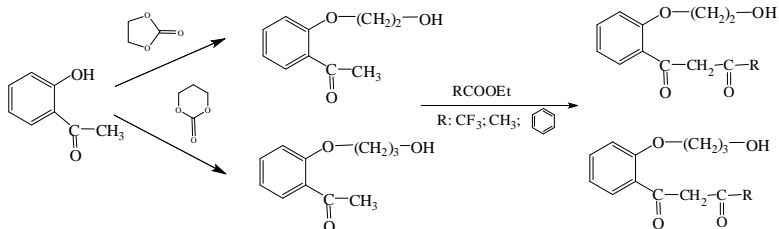
Галимова А.Н.⁽¹⁾, Пестов А.В.^(1,2)

⁽¹⁾ Уральский федеральный университет
620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

⁽²⁾ Институт органического синтеза УрО РАН
620137, г. Екатеринбург, ул. Софьи Ковалевской, д. 22

Представления о комплексных соединениях в настоящее время необходимы во многих разделах химии. Координационная химия сегодня – это самостоятельный раздел химии, имеющий множество направлений. Одной из главных задач является получение комплексонов, которые обеспечивают образование полиядерных координационных структур.

Данная работа посвящена синтезу производных 2-гидроксиацетофенона, способных формировать комплексные соединения.



Взаимодействие 2-гидроксиацетофенона осуществляли с этиленкарбонатом или триметиленкарбонатом в толуоле. Полученные (2-ацетилфенокси)спирты охарактеризованы данными элементного анализа, ИК-Фурье и ЯМР ^1H спектроскопией.

Далее проводили реакции конденсации со сложными эфирами с использованием различных оснований в 1,4-диоксане. Проведение реакции этилацетата и трифторэтилацетата с 2-(2-ацетилфенокси)этанолом в присутствии гидрида лития обеспечило получение желаемых продуктов конденсации, но при использовании этилбензоата продукт не образовался. Несколько другая картина наблюдается в случае 3-(2-ацетилфенокси)пропанола-1. Все перечисленные сложные эфиры реагируют с образованием целевого продукта, но с меньшим выходом 17-23%. Полученные продукты охарактеризованы данными элементного анализа, ИК-Фурье и ЯМР ^1H спектроскопии.

РЕАКЦИОННАЯ СПОСОБНОСТЬ (2,2,2-ТРИФТОРЭТОКСИ)МЕТИЛОКСИРАНА ВО ВЗАИМОДЕЙСТВИИ С АМИНАМИ

Галимова Ю.И.⁽¹⁾, Налетько С.А.⁽²⁾, Горбунова Т.И.⁽²⁾, Пестов А.В.^(1,2),
Запезалов А.Я.⁽²⁾

⁽¹⁾ Уральский федеральный университет
620002, г. Екатеринбург, ул. Мира, д. 19

⁽²⁾ Институт органического синтеза УрО РАН
620137, г. Екатеринбург, ул. Софьи Ковалевской, д. 22

Частично фторированные оксираны являются перспективным классом органических веществ, поскольку вовлечение в химические взаимодействия оксиранового кольца или функциональных групп заместителей способствует развитию методов синтеза различных типов функциональных фторорганических производных и расширению сфер их практического применения.